®日本国特許庁(JP)

① 特許出願公開

◎公開特許公報(A) 平3-278896

@Int. Cl. 5

+1

識別記号

庁内整理番号

@公開 平成3年(1991)12月10日

C 02 F 3/30

3/34

101

6816-4D 6816-4D

審査請求 未請求 請求項の数 1 (全6頁)

廃水BOD、窒素化合物、リン化合物の同時除去方法 4 発明の名称

> @特 頣 平2-76781

> > 政光

多出 願 平2(1990)3月28日

井 福岡県北九州市八幡東区枝光1-1-1 新日本製鐵株式 明 īΕ 博 個発 者 藤 会社第三技術研究所内 福岡県北九州市八幡東区枝光1-1-1 新日本製鐵株式 個発 明 Ξ 木 理 者 会社第三技術研究所内 福岡県北九州市八幡東区枝光1-1-1 新日本製鐵株式 個発 明 者 竹 峆 羲 則 会社第三技術研究所内 福岡県北九州市八幡東区枝光1-1-1 新日本製鐵株式 個発 明 渚 裕 史 会社第三技術研究所内 の出 願 新日本製鐵株式会社 東京都千代田区大手町2丁目6番3号 人

外1名

弁理士 秋沢

1. 発明の名称

倒代

脱木のBOD、窒素化合物、リン化合物の同時 除去方法

2. 特許請求の範囲

理人

(1)少なくともBOD、アンモニア化合物、リン 化合物を富栄養化物質として含む脱水を連旋式活 性河配処理する方法であって、活性汚泥が存在す るりアクターを廃水が流入する入口側から幾気1 標、好気1種、微気2槽および好気2種に4分割 し、嫌気1槽には処理する膨水と汚泥沈降槽から の返送汚泥を機械的提押を行いなから注入し、所 定時間維持し、活性汚泥よりリン化合物を放出さ この活性汚泥投合液を次の好気」相に供給し て曝気を行いORPを+100~150mV(級ー 塩化鉄電糧基準)の範囲に制御して所定時間維持 し、BODの酸化分解とアンモニア化合物の酸化 とを行うとともにリン化合物を活性対応に過剰摂 取るせ、好気1糟の活性汚泥混合欲を嫌気2槽に 供給し、廃水の一部を水素供与体に用いてこれを

分注しながら機械的提弁または機械的提弁に加え て 巻 気 に よ り 〇 R P を ー 5 0 ~ - 1 5 0 a V (銀 ー 塩化銀電低基準)の範囲に創御して所定時間維持 し、窒素酸化物を窒素ガスに適元させ、緩気2槽 で処理した混合液を紆気2槽に供給して曝気を行 い、水素供与体のBODの酸化分解を行わせると ともに窒素ガスを気泡にして除去し、経気を構で 処理した活性汚泥混合欲を汚泥沈降槽に供給して 汚泥を沈降させ、沈降汚泥と上程欲の処理水に分 離する廃水の生物学的処理において、

様気1 槽のORPを避定し、測定値が−200 uV以上になったら好気2槽と汚泥沈降槽との中 間に不審性リン化合物生成剤を抵加することを特 徴とする廃水のBOD、窒素化合物、リン化合物 の同時除去方法。

3. 発明の詳細な説明

(産業上の利用分野)

この発明は、廃水より生物化学的酸素要求量に よって根示される狩獲物質(BOD)、アンモニ ア化合物、リン化合物など路域、荷川、蝦呂の賞

栄養化原因となっている物質を連載式指性特泥処理により除去する方法に関するものである。

(従来の技能)

在未、活性特配処理により、前述の言葉要化物質を除去する方法として、バーデンフォー(Bardenpho)法(J.L.Barnard、Water Wastes Engs.,38(1974))、あるいは特開昭 5 4 - 2 4 7 7 4 号公親記載の A / O 法、A 2 / O 法がある。 さらに、特公昭 6 1 - 1 7 5 5 8 号公親記載の A 2 / O 法の変法として、研化権の生物を固定化するため固転円板を組込んだ方法などが知られている。

これらの方法において、 B O D は主に好気性散化分解により、 選業化合物は弱化脱窒法により、 またリン化合物は嫌気的環境において活性汚泥からリンを放出させ、 好気的環境において活性汚泥にリンを過剰摂取させることにより除去されている。

また、特開昭 6 3 - 1 2 6 5 9 9 号公報には活性汚泥が存在するリアクターを購気1 槽、好気1

多い程、次の好気状態(好気 1 槽に相当)における活性汚泥のリンの摂取量が多くなり、この結果 リンの除去率が高くなり、処理水のリン濃度を低端することができる。

(発明が解決しようとする課題)

福、姓気2種および好気2種と4分割し、各種の好気度、嫌気度を軽化混元電位(ORP)を指標にして飼育し、また指性汚泥の固定化担体として高炉水砕、カーボンの数 指等を用いて脱水のBOD、アンモニア化合物、リン化合物の除去を行う方法が記載されている。ORPはそれまで指揮とされていた存在数素違皮や窒素硬化物決定におり、リン化合物の除去を適切に管理することができる。

題があることが分かった。

すなわち、微々物、誤名糊、琵琶糊等の類に故 流される下水、産業廃水は、湖の富栄養化を防止 するためにBOD、窒素化合物およびリン化合物 の排出が厳しく規制されている。BOD、窒素化 合物は本発明者等による前記4分割法により容易 に除去でき、処理水のBOD、窒素化合物を各々 10mg/I以下にすることができ、現在日本で規制 されているBOD、窒素化合物の排出値を十分に 満足することができる。

しかし、リン化合動は先に説明したように降開などにより汚損物温度が低い下水が流入すると嫌気1 何の O R P が十分に下がらず、このため活性汚形からのリンの放出が十分に超こらず、その結果処理水のリン温度が全リンとして1 ~ 2 mg/lに達することがあり、このため浜名湖等で実施されているリンの排出規制値(全リンとして1 mg/l以下)を達成できないことがある。

そこで本兄明は、4分割方式の処理において、 降限により雨水が大量に億入し、廃水中の用援物 の暴度が確くなる等により幾気1種の後気度が弱くなった場合にも、最終処理水のリン選皮を低く 保つことができる方法を提供する。

(篠麗を鮮快するための手段)

本発明は、少なくともBOD、アンモニア化合 物、リン化合物を富栄養化物質として含む膨水を 連続式活性背泥処理する方法であって、活性汚泥 が存在するリアクターを脱水が流入する入口繋が ら様 気 1 槽、 好 気 1 槽、 機 気 2 槽 および 好 気 2 槽 に4分割し、嫌気1種には処理する廃水と汚記沈 舞 楣 からの 返送 汚泥 を 機 歳的 振 井 を 行い な が ら 往 入し、所定時間維持し、指性拇扼よりリン化合物 を放出させ、この活性汚泥混合液を火の好気1槽 に供給して曝気を行いORPを+100~150 ■V(最一塩化低電蛋基準)の範囲に制御して所定 時間維持し、BODの酸化分解とアンモニア化合 物の酸化とを行うとともにリン化合物を活性汚泥 に過剰摂取をせ、好気1糟の活性汚泥造を被を嫌 **気 2 槽に供給し、廃水の一部を水景侠与体に用い** てこれを分注しなから機械的提件または機械的提

狆に加えて曝気によりORPを-50~-150

本発明において使用する哲性特認処理基値の生物化学的反応槽(リアクター)は4分割し、廃水と汚泥沈降間からの返送形泥が供給される入口側から緩気1槽、好気1槽、緩気2槽および好気2槽とする。哲性汚泥は、緩気槽では機件機、水中

議件機等の機械的提供により、また好気の機械的ではない。 会権により、は、各権に受けている。 会権に対する。 会権に対する。 会権に受ける。 会権に受ける。 会権に受ける。 会権に対する。 会権に対する。 会権に対する。 会権に対する。 会には対する。 をといるのが最も はならい。

まず、BODは好気1箱において分解される。 発明者等の研究によると下水のBODはリアクを 一のORPが0~100°V(以下、銀ー塩化銀本 単)で95%以上分解されることが明らかにない まり、したがって好気1槽のORPを0°Vは 上に維持してこの槽における下水の見掛けの分類 時間を1~2時間に維持すれば、ほぼ完全に 時間を1~2時間に維持すれば、ほぼ完全に 機体 する。次に、アンモニア性窒素化合物、有機性窒素化合物 場合、アンモニア性窒素化合物、有機性窒素化合 物等は生物学的に酸化して、硝酸性および亜硝酸性窒素化合物(以下、NOx-Nと略記)に変換する必要がある。この硝化反応は、発明者らの研究によると下水の場合、ORPが80~100°V以上で起こることが明らかになっており、したがって好気1相で硝化反応を行うのが最良であり、このため好気1相のORPを+100~150°、Vに管理、制御すれば、アンモニア性窒素化合物の硝化反応とともにBODの分解反応も起こる。

好気!福で生成したNOx-Nは、次に微気と で下水の有機物を水素供与体に用いて脱氢反応 を行い、窒素ガスに違元する。この時、微気を得 のORPが-150mV以下になると活性汚が らのリンの放出が起こり、処理水のリン緩度が くなるので、微気を得のORPが-150mV以 下になったら底部からの曝気を行い、ORPの低 下を防止する。このように、下水のアンモニアを および有機性窒素化合物は、硝化、脱窒法により 容易に除去することができる。

前述の通り、降雨により廃水中の汚濁物の温度 が低くなる等により様気1糟の機気度が弱くなる と活性汚泥からのリン化合物の放出が少なくなる のであるが、本発明においてはこれをORPを指 標にして管理することとした。すなわち、微気1 槽のORPが−150mV以上になるとリン化合 物の放出が低下し、好気1糟における活性汚泥に よるリン化合物の過剰摂取が十分に起こらないこ とがある。そこで、鉄気1槽においてORPを選 定し、この選定値が−200 ■ V 以上になったら 好気 2 相と汚泥沈降槽の中間にリン化合物と反応 して不溶性のリン化合物を生成する不溶性リン化 合物生成剤を添加する。こうすれば、好気1相に おいてリン化合物の除去性が低下しても、リン化 合物を不存性化合物とし、何を沈降精で沈降除去 **することができる。**

すなわち、本発明のようにリアクターを厳気1 権、好気1権、機気2種および好気2種の順序に 配列することにより、たとえ降雨などにより汚版 動温度が低い下水が流入して鉄気1種のORPが

すなわち不溶性リン化合物生成剤を水溶液とし、 リアクターの出口、すなわち好気 2 槽と汚泥沈降 槽の中間において活性汚泥混合液に添加するのが 最週である。添加した金属塩は直ちにリン酸化合 物と反応して不溶性のリン酸金属塩を形成し、これは汚泥沈降槽において汚泥と一緒に沈降し、 余 般汚泥として除去される。

十分に下がらず、活性汚泥からのリンの放出が不十分でも、下水のリン化合物はかなり除去される。しかし、汚潑物浸度が高い下水の場合に比べて、汚潑物浸度が低い下水の場合は、処理水のリン化合物浸度が低い下水の場合、処理水のリン化合物浸度が低い下水の場合、処理水のリン化合物浸度をリンとして1 mg/l以下にすることは生物化学的方法と化学的方法とを組み合せる必要がある。

化学的方法による廃水からのリン化合物の除去は、一般に可溶性のリン化合物を不審性のリン化合物に変換して沈殿除去する方法が行われており、本発明もこのような化学的方法を組み合せる。

可溶性のリン化合物と反応して不溶性のリン化合物を形成するものとして、可溶性のカルシウム、 鉄、アルミニウム等の金属塩、たとえば水酸化カ ルシウム、塩化第2鉄、ポリ塩化アルミニウム、 硫酸パンド等が返している。

本発明の場合、これらの水溶性金属塩化合物、

このため、本発明における不得性リン化合物生成所の添加量は、一般に行われている化学的方法に比べて1/2~1/7程度·6 削減することができ

また、不溶性リン化合物生成剤は、鎌気1槽の ORPが-200mV以上になったら好気2槽と 汚泥沈降槽の中間で汚泥混合液に添加する。すな わち、嫌気1槽のORPが-150~-160m V以上になると活性汚泥からのリン化合物の放出 が十分に起こらないため、好気2箱で活性汚泥に よるリンの過剰摂取が十分に起こらず、最終処理 水のリン化合物温度がリンとして1~2mg/lにな るが、本発明では幾気1糟のORPがリンの放出 が不良になる愚念のあるORP、すなわちー20 ○■V以上になったら自動的に添加することとす る。この方法の概略を第1図に示す。機気1種1 に浸漬してあるORPセンサー4がORPを検知 し、ORPが-200mV未納であれば不溶性り ン化合物生成剤の添加を行わないが、ORPが-200mV以上になったらORP制御装置5によ

り性人が海を行って、海には がおれて、 がおれて、 がないので、 がないので、 がないので、 がないので、 がないので、 がないので、 がないので、 がないで、 をないで、 をないで、

以上説明した方法により下水のBOD、窒素化合物およびリン化合物を除去した実施例について説明する。

(実施例)

下水の汚濁物を除去する部分が活性汚泥が存在するリアクターと汚泥沈降槽からなり、リアクターが下水と返送汚泥が流入する入口質から緩気1槽、好気1槽、緩気2槽および好気2槽に4分割された装置を用い、緩気1槽のORPが-200

ているBOD、窒素化合物、リン化合物の排出規 制値を十分にクリアーできることが明らかになった。

(発明の効果)

本発明の方法により、降雨により廃水の汚濁物 濃度が低下する等により遊気1種でリン化合物の 放出が十分に行われず、好気1種でリン化合物の 透彩摂取が十分に行われない事態にも有効に対処 でき、最終処理水のリン化合物浸皮を低く維持す ることができる。

4. 図面の簡単な説明

第1 図は微気1槽のORPを測定し、不移性リン化合物生成剤を好気2槽と汚泥沈降槽の中間において活性汚泥混合液に自動的に添加する変量の概略を示す図である。

1 … 機気1 槽、2 … 好気2 槽、3 … 汚泥沈降槽、4 … O R P センサー、5 … O R P 制御製量、6 … 住入ポンプ、7 … 不溶性リン化合物生成剤水溶液 貯蔵タンク、8 … 供給下水、9 … 余利汚泥抜取り 用ポンプ、10 … 余利汚泥、11… 返送汚泥ポン このような処理要置により沈砂郡島沈下水についてBOD、窒素化合物、リン化合物の同時除去の検討を行った結果を第1表に示す。

第1表 处理性能

項	8	BOD	T – N	T - P
沈入下2	k	15~220eg/1	1 4 ~ 5·1 mg/l	1.2 ~ 6.7 mg/
処 理 2	ĸ	< 1 0 mg/l	< 1 0 mg/i	< 0.5 mg/1
除去	*	85~96%	76~87%	58-94%

第1表の結果から、本発明の方法によりBOD、 選業化合物およびリン化合物を安定して除去する ことができ、処理水の水質は現在日本で実施され

ブ、12 … 処理水。

代理人 弁理士 秋沢政光 他1名

特開平3-278896(6)

自発手統補正警

平成2年5月7日

特許庁長宮殿

1. 事件の表示

袋里平 2 - 7 6 7 8 1 号

、祭明の名称

廃水のBOD、窒素化合物、リン化合物の同時除去方法

3. 補正をする者

事件との関係 出 顧 人

住 所 東京都千代田区大手町2丁目6番3号

名 称 (885)新日本製鐵株式会社

4. 代理人

居 所 東京都中央区日本特兜町12番1号

太洋ビル 重新(886)6563

氏 名 (5792)弁理士 秋 沢 政 :

5、荷正により増加する請求項の数 なし

6、補正の対象 明和書(発明の詳細な説明)



区一大

7. 細正の内容

- (1)明報書第3頁第1~2行の「連続式活性汚泥処 母により」を「連続式活性汚泥処理と化学的方法 との組合せにより」と補正する。
- (2)明相書前6頁第2~3行の「すなわち、霞ヶ浦、 新名湖…店業院水は、湖の」を「すなわち、湖沼、 何川、閉鎖海域等の公共用水域に放流される下水、 産業廃水は、これらの公共用水域の」と語正する。

PAT-NO:

JP403278896A

DOCUMENT-IDENTIFIER:

JP 03278896 A

TITLE:

SIMULTANEOUS REMOVAL OF BOD, NITROGEN COMPOUND

AND

PHOSPHORUS COMPOUND IN WASTE WATER

PUBN-DATE:

December 10, 1991

INVENTOR-INFORMATION:
NAME
FUJII, MASAHIRO
MIKI, OSAMU
TAKEZAKI, YOSHINORI
KAMORI, YASUSHI

INT-CL (IPC): C02F003/30, C02F003/34

ABSTRACT:

PURPOSE: To keep the concn. of phosphorus in final treated water low by $\frac{1}{2} \left(\frac{1}{2} \right) = \frac{1}{2} \left(\frac{1}{2} \right) \left(\frac{1}$

simultaneously removing the BOD, nitrogen compound and phosphorus compound in

waste water by adding an insoluble phosphorus compound forming agent between

the second aerobic tank and a sludge sedimentation tank when the ORP of the

first anaerobic tank becomes a predetermined value or more.

CONSTITUTION: In the simultaneous removal of the BOD, nitrogen compound and

phosphorus compound in waste water, waste water and the return sludge from a

sludge sedimentation tank are injected in the first anaerobic tank to be held

for a predetermined time. Next, the mixture of both of them is supplied to the

first aerobic tank to be subjected to aeration to control ORP within the range

of +100 to $-150\,\mathrm{mV}$. Further, an activated sludge mixed solution is supplied to

the <u>second anaerobic</u> tank and aerated while a part of waste water is used as a

hydrogen donor to be subjected to aeration to control ORP to the range of -50

to -150mV. Furthermore, the waste water is supplied to the second aeration

tank to be subjected to aeration and BOD is decomposed by oxidation to remove

nitrogen gas as gas bubbles. The ORP of the first anaerobic tank is measured

and, when the measured value becomes $-200 \, \mathrm{mV}$ or more, an insoluble phosphorus

compound forming agent is added between the second aerobic tank and the sludge

sedimentation tank.

COPYRIGHT: (C) 1991, JPO&Japio

----- KWIC -----

Abstract Text - FPAR (2):

CONSTITUTION: In the simultaneous removal of the BOD, nitrogen compound and

phosphorus compound in waste water, waste water and the return sludge from a

sludge sedimentation tank are injected in the first anaerobic tank to be held

for a predetermined time. Next, the mixture of both of them is supplied to the

first aerobic tank to be subjected to aeration to control ORP within the range

of +100 to -150mV. Further, an activated sludge mixed solution is supplied to

the <u>second anaerobic</u> tank and aerated while a part of waste water is used as a

hydrogen donor to be subjected to aeration to control ORP to the range of -50

to -150mV. Furthermore, the waste water is supplied to the second aeration

tank to be subjected to aeration and BOD is decomposed by oxidation to remove

nitrogen gas as gas bubbles. The ORP of the first anaerobic tank is measured

and, when the measured value becomes -200 mV or more, an insoluble phosphorus

compound forming agent is added between the second aerobic tank and the sludge

sedimentation tank.